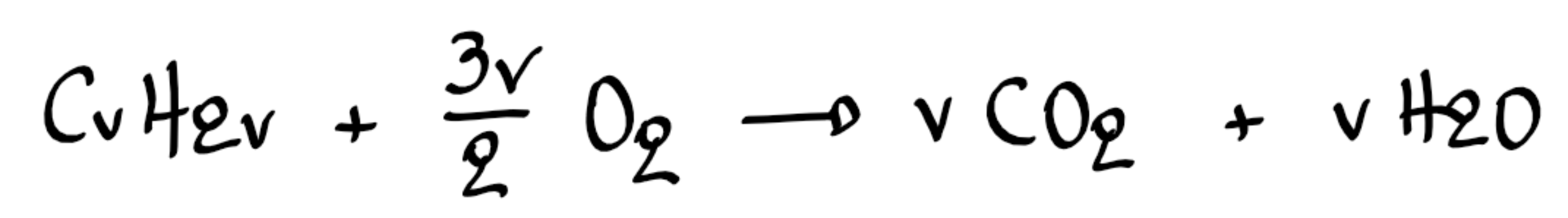


Άσκηση 2.61.

a) x mL C_vH_{2v} θέλει $6x$ mL O_2



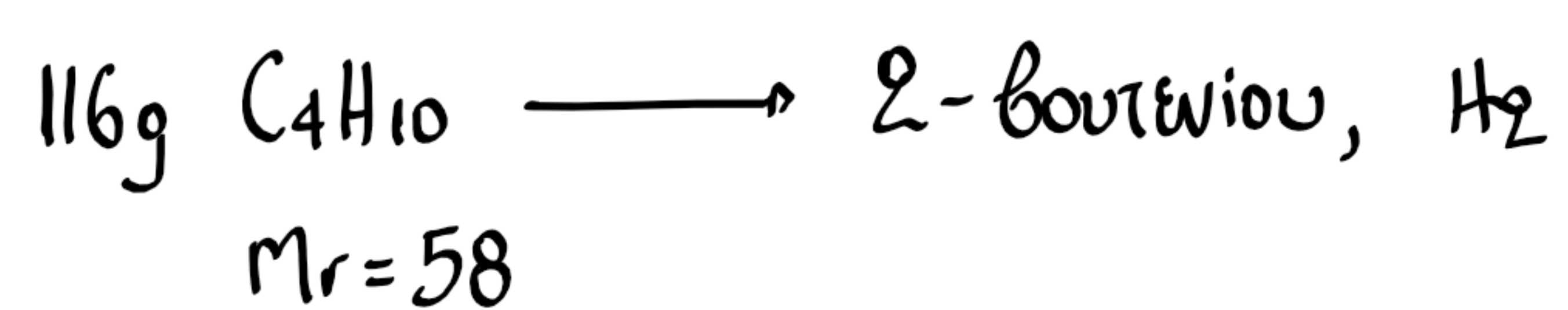
$$1 \text{ mL} \quad \frac{3v}{2} \text{ mL}$$

$$x \text{ mL} \quad 6x \text{ mL}$$

$$\text{δηλ. } \frac{3v}{2} = 6 \Rightarrow 3v = 12 \Rightarrow \underline{\underline{v=4}}$$

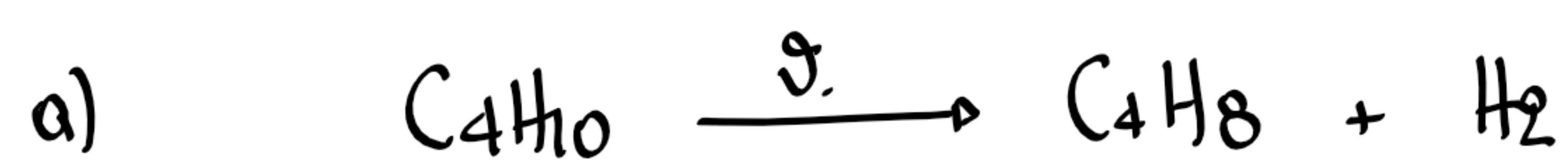
$$\text{μ.τ. : } C_4H_8$$

Άσκηση 2.62.



$$n_{C_4H_{10}} = \frac{m}{M_r} = \frac{116}{58} = 2 \text{ mol}$$

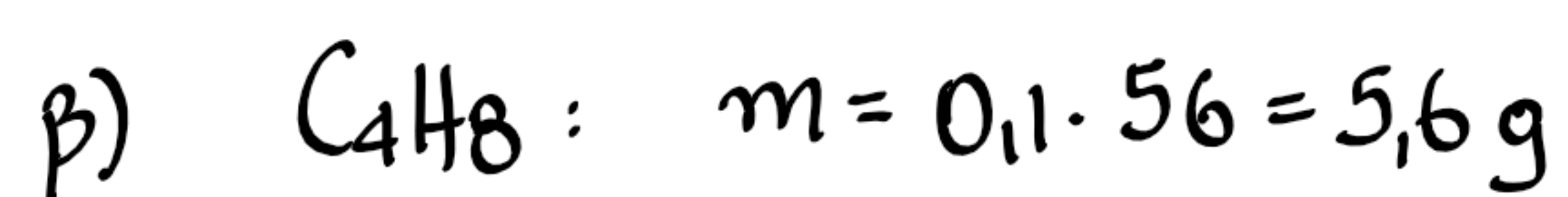
$$2,24 \text{ L } H_2 \text{ (STP)} \Rightarrow n_{H_2} = \frac{2,24}{22,4} = 0,1 \text{ mol}$$



Από τη στοιχειομετρία της αντίδρασης έχουμε ότι, εάν αντιδρούσε το 100% της ποσότητας του C_4H_{10} θα παίρνατε:



Οστόσο από την αντίδραση πήρατε 0,1 mol H_2 , άρα η απόδοση: $\alpha = \frac{0,1}{2} = 0,05$ ή 5%



↳ είναι 160 μοριακό με το H_2 .